(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-25575

(43)公開日 平成6年(1994)2月1日

(21)出願番号	特願平5-93189		(71)出願人 000001		
			審査請求 未請求 請求	項の数24(全 25 頁)	最終頁に続く
		9012-2C		103 B	
		8306-2C	B 4 1 J 3/04	101 Y	
2/0	15				
B41J 2/0)1 ·				
C 0 9 D 11/0	00 PSZ	7415-4 J		•	
(51)Int.Cl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	FΙ		技術表示箇所

(22)出願日

平成5年(1993)4月20日

(31)優先権主張番号 特願平4-120712

平4(1992)5月13日

(32)優先日 (33)優先権主張国

日本(JP)

東京都大田区下丸子3丁目30番2号

(72)発明者 下村 まさ子

東京都大田区下丸子3丁目30番2号キャノ

ン株式会社内

(72)発明者 野口 弘道

東京都大田区下丸子3丁目30番2号キャノ

ン株式会社内

(74)代理人 弁理士 丸島 儀一

(54) 【発明の名称】 インク、これを用いたインクジェット記録方法、及び機器

(57) 【要約】

【目的】 良好な保湿性、吐出安定性、染料に対する高い溶解性、及びpH維持能力を持ち、長期保存安定性に優れ、更に、プロンズ現象やフェザリング等が生じず、又、黒色インクを用いた場合に理想的な黒い色調となり、画像濃度が高く鮮明な優れた画像が得られるインク、このインクを用いた画像形成方法、インクジェット記録方法、及び、かかるインクを用いる機器を提供すること。

【構成】 記録剤、及び、これを溶解、又は、分散する 液媒体を含むインクにおいて、下記一般式で示される化 合物を含有し、且つ、pHが7以上10未満であること を特徴とするインク、これを用いたインクジェット記録 方法、及び機器。

 R_1 R_2 NCONHCH₂ CH₂ OH 式中 R_1 、 R_2 は、水素、もしくは C_n H_{2n}OH (n=2, 3) を示し、 R_1 、 R_2 は、同時に水素で はない。

EXPRESS MAIL LABEL NO.: EV 815 583 503 US

【特許請求の範囲】

【請求項1】 記録剤、及び、これを溶解、又は、分散する液媒体を含むインクにおいて、下記一般式で示される化合物を含有し、かつ、pHが7以上10未満であることを特徴とするインク。

 R_1 R_2 NCONHCH₂ CH₂ CH₂ OH 〔式中 R_1 、 R_2 は、水素、もしくは C_n H_{2n}OH (n=2,3) を示し、 R_1 、 R_2 は、同時に水素ではない。〕

【請求項2】 前記インクが、2-オキソーオキサゾリドンを含有している請求項1記載のインク。

【請求項3】 前記2-オキソーオキサゾリドンが前記一般式で示される化合物に対して $0.5\sim30$ 重量%含有している請求項1記載のインク。

【請求項4】 前記一般式で示される化合物が1、3、*

* ビス (β ヒドロキシエチル) 尿素である請求項 1 記載の インク。

【請求項5】 前記記録剤が顔料を含有する請求項1記載のインク。

【請求項6】 前記記録剤が染料を含有する請求項1記載のインク。

【請求項7】 前記記録剤がフタロシアニン系、キサンテン系、トリフェニルメタン系、アントラキノン系、モノアゾ系、ジスアゾ系、トリスアゾ系、テトラアゾ系から選ばれる少なくとも1種の染料を含有する請求項1記載のインク。

【請求項8】 前記記録剤が以下の一般式I、又は、一般式IIで示される染料を含有する請求項1記載のインク。

【外1】

 $X_1 - N = N - Y_1 - N = N$

… 一般式 I

但し、
$$X_1$$
は R_4 R_5 X は、 OO 、 O_3M

$$\mathbf{Y}_1$$
は 、 \mathbf{Z} は、 \mathbf{Z} は、 \mathbf{Z} た、 \mathbf{R}_5

$$R_1$$
、 R_2 は $-H$ 、 $-NH_2$ 、 $-NH$ — \bigcirc N、 $-SO_3$ Mの何れか、

 R_3 , R_4 , R_5 tt-H, $-SO_8H$, $-SO_8M$, -COOH, -COOM,

$$-OH$$
、 $-NH_2$ 、 $-NH$ — \bigcirc N 、の何れか、

R₈、R₇は-H、-OCH₈、-CH₄、-NH₂、-NHCOCH₃の何れか、 及びR₈は-H、-SO₃H、-SO₃Mの何れかを示す。Mはアルカリ金属、 アンモニウム、又はアミン類を表わす。

【外2】

$$y_2-N=N-x_2-N=N-y_2-N=N-z_2$$

一般式[[

個し、
$$W_2$$
は R_{10} R_{10}

【外3】

 R_9 R_{10} t_3 $-H_5$ -C1 $-NH_2$ $-CH_3$ $-SO_3$ M_5 -NHCOCHs、-NHCONH2の何れか Rii、Rizは、-H又は-OCHs、 R13は、-H、又は-SO3 M、 R₁₄、R₁₅、R₁₈は-H、-OH、-SO₈ M、-NH₂ の何れか、 R_{17} , R_{18} , R_{19} ld, $-H_1$, $-OH_2$, $-SO_3$ H, -SO₃ M、-OCH₃、-NHCONH₂の何れ かを示す。 Mはアルカリ金属、アンモニウム、又はアミン類を表わす。

【請求項9】 前記液媒体が水と有機溶剤を含有する請 求項1記載のインク。

【請求項10】 前記液媒体がメタノール、エタノー ル、プロパノール、ブタノールから選ばれる少なくとも 1種の有機溶剤を含有する請求項1記載のインク。

【請求項11】 被記録材にインクを付着させて画像を 形成する画像形成方法において、前記インクが、記録 剤、これを溶解、又は、分散する液媒体、及び、下記一 50 してなる被記録材である請求項11記載の画像形成方

般式で示される化合物を含有し、且つ、pHが7以上1 0未満であることを特徴とする画像形成方法。 R₁ R₂ NCONHCH₂ CH₂ OH

〔式中R₁、R₂は、水素、もしくはC_nH_{2n}OH (n=2, 3) を示し、R₁、R₂は、同時に水素ではな (,4\)

【請求項12】 前記被記録材が被記録面に繊維が露呈

法。

V1.)

【請求項13】 インクをインク滴として吐出させて記録を行うインクジェット記録方法において、前記インクが、記録剤、これを溶解、又は、分散する液媒体、及び、下記一般式で示される化合物を含有し、且つ、pHが7以上10未満であることを特徴とするインクジェット記録方法。

 R_1 R_2 NCONHCH₂ CH₂ OH 〔式中 R_1 、 R_2 は、水素、もしくは C_n H_{2n}OH (n=2,3) を示し、 R_1 、 R_2 は、同時に水素ではな

【請求項14】 前記記録方法が、前記インクに熱エネルギーを作用させてインク滴を吐出させる方法である請求項13記載のインクジェット記録方法。

【請求項15】 前記インクが、2-オキソーオキサゾ リドンを含有している請求項13記載のインクジェット 記録方法。

【請求項16】 前記2-オキソーオキサゾリドンが前記一般式で示される化合物に対して0.5~30重量%含有している請求項13記載のインクジェット記録方法。

【請求項17】 インクを収容したインク収容部、前記インクをインク滴として吐出させるためのヘッド部を備えた記録ユニットにおいて、前記インクが請求項1~10に記載のインクであることを特徴とするインクジェット記録ユニット。

【請求項18】 前記ヘッド部がインクに熱エネルギーを作用させてインク滴を吐出させるヘッドを含む請求項17記載の記録ユニット。

【請求項19】 インクを収容したインク収容部を備えたインクカートリッジにおいて、前記インクが請求項1~10に記載のインクであることを特徴とするインクカートリッジ。

【請求項20】 インクを収容したインク収容部と、前記インクをインク滴として吐出させるためのヘッド部を有する記録ユニットを備えたインクジェット記録装置において、前記インクが請求項1~10に記載のインクであることを特徴とするインクジェット記録装置。

【請求項21】 前記ヘッド部がインクに熱エネルギーを作用させてインク滴を吐出させるヘッドを含む請求項 40 20記載のインクジェット記録装置。

【請求項22】 インクを収容したインク収容部を備えたインクカートリッジと、前記インクをインク滴として吐出させるための記録ヘッドを備えたインクジェット記録装置において、前記インクが請求項1~10記載のインクであることを特徴とするインクジェット記録装置。

【請求項23】 前記インクカートリッジに収容したインクを前記記録ヘッドに対して供給するインク供給部を有する請求項22記載のインクジェット記録装置。

【請求項24】 前記記録ヘッドがインクに熱エネルギ 50 た。

6

ーを作用させてインク滴を吐出させるヘッドを含む請求 項22~23記載のインクジェット記録装置。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、インクジェット方式により記録を行うためのインク、これを用いたインクジェット記録方法、及び機器に関する。

[0002]

【従来の技術】従来より、インクジェット記録用のイン クとしては、各種の染料又は顔料を、水又は水と有機溶剤からなる液媒体に溶解又は分散させたものが知られ、且つ使用されている。

【0003】これら従来のインクに、保湿剤として、尿 素、尿素誘導体及びチオ尿素、チオ尿素誘導体を添加す ることが一般に行われている(特開昭57-74372 号公報、特開昭56-4488号公報、特開平03-2 34775号公報、特開平04-85375号公報、特 開平04-332777号公報)。又、尿素、尿素誘導 体及びチオ尿素、チオ尿素誘導体は染料の水や各種溶媒 への溶解性を高める為、染料の溶解助剤として使用され たり(特開平02-173168号公報)、インクジェ ットの記録の際、吐出量を増加させ、吐出性を向上させ る(特開平1-203483号公報、特開昭62-17 65号公報、特開昭62-74973号公報、特公昭5 7-31759号公報、特公平01-6236号公報、 特開昭 5 6 - 8 8 4 7 3 号公報、特公昭 6 0 - 4 2 8 3 4号公報)、pH維持剤として働き、保存安定性を良好 にする(特開平1-203483号公報、特開昭62-1765号公報、特開昭62-74973号公報、特公 昭57-31759号公報、特開昭56-88473号 公報、特公平01-6236号公報)、等の効果も有し ている。

【0004】しかし、染料のなかには、尿素の分解によ って発生するアンモニウムイオンにより凝集を生じるも のも多く、尿素を添加したインクを長期間保存しておく と、染料の凝集による沈殿物が発生し、インクジェット 記録装置のインク吐出口や、インク供給管で目詰まりが 生じてしまうという問題があった。又、顔料を含むイン クの場合、この尿素の分解によって発生するアンモニウ ムイオンと顔料の分散剤が化学反応を起こし、顔料の凝 集が生じ、インクジェット記録装置のインク吐出口や、 インク供給管で目詰まりが起きてしまった。さらには、 色材の種類にかかわらず分解発生したアンモニアにより 金属部が腐食したり、アンモニアの臭気がユーザーに不 快感を与えた。又最近では、主に難水溶性の染料におい て、pH4(JIS-P8133に基づいた測定におけ るpH)程度の強酸性紙に印字を行うと、印字物の光沢 が増し、光の反射のため黒が黄金に見える現象(プロン ズ現象) が尿素の添加により促進されることが判明し

【0005】このような問題点から、尿素の添加にかわるインク処方の検討がされており、溶剤(高沸点の極性溶剤)の添加量の大幅な増加により保湿性を高める、p H維持剤としてのアルコールアミンを添加する、染料溶解助剤として、パラトルエンスルホン酸アミドエチレンオキサイド付加物を添加する、顔料を含むインクを用いる際、顔料に対する分散剤の比率を高めて凝集を防止する、等の検討がされている。

【0006】しかしながら多量の極性溶媒の使用、アルコールアミンや、パラトルエンスルホン酸アミドエチレ 10ンオキサイド付加物等の添加、及びインクに対する分散剤の比率のアップには次のような問題があった。

【0007】多量の極性溶媒の添加を行うと、インクと 被記録材の接触角が小さくなり、フェザリングの発生や ODが低下し印字品位が著しく悪化する他、インクの粘 度が上昇するため吐出性が悪化した。

【0008】パラトルエンスルホン酸アミドエチレンオキサイドを添加した場合、ブロンズ現象には効果があったが、多量の極性溶媒の添加同様に、インクと被記録材の接触角が小さくなるためフェザリングの発生や、ODが低下し印字品位が著しく悪化した。又インク中に泡が発生し、記録性も悪化した。

【0009】トリエタノールアミン、ジエタノールアミン、モノエタノールアミンなどに代表されるアルコールアミンを添加した場合、インク保存時における染料や顔料の凝集やプロンズ現象は解消された。しかしながらこれらは強塩基のため、5%程度の添加においてもインクのpHが11~12と高くなり、種々のインク接液部材からの部材の溶出によりインクの物性が変化し、不吐出やインクの漏れが生じた。又、インクの着滴精度の低下はよる印字品位の悪化も生じた。又黒色染料のなかには、色調が非常に悪くなるものも多く、このような場合多色印字における画質の低下につながった。又、アミン類は独特の臭気をもつためユーザーに不快感を与えるという欠点もあった。

【0010】顔料を含むインクを用いる際、顔料に対する分散剤の比率を高めると、インクの粘度が高くなるためストークスの沈降速度の方程式に従い沈降速度が遅くなり凝集も遅くなるので、顔料の凝集による沈殿物の問題は改善された。しかし、インクの粘度が上昇するので、インクの吐出性が悪化した。特に、熱エネルギーの作用により液滴を吐出させて記録を行うタイプのインクジェット記録方式の場合、インク中の有機物濃度が増すと、熱により分解した有機物が発熱部に付着し、液滴の発泡を妨げるという問題もあった。

【0011】一方、インクジェット記録用インクではないが、特公昭61-55552号公報には、保湿剤、及び、溶解助剤として特定の尿素化合物を含む筆記具用記録インクが記載されている。しかし、一般の万年筆、フェルトペンの様な筆記具用インクに比べると、インクジ 50

8

ェット記録用インクは微細な吐出オリフィスから均一なインク滴を長期、又は短期にわたり安定に吐出しなくてはならない等、多くの特性で一層厳密な条件が要求され、前記特定の尿素化合物を添加したインクは高pHとなるため、それをインクジェット記録に適用すると、不吐出等良好な吐出が得られなかった。特に、熱エネルギーを用いたインクジェット記録方法ではこの現象が顕著で、吐出速度の低下によるヨレや吐出量の減少による印字濃度の低下など印字に大きな影響を及ぼした。

[0012]

【発明が解決しようとしている課題】従って、本発明の目的は、従来のインクジェット記録で用いられている尿素、又はチオ尿素、及びそれらの誘導体添加インクと同様の良好な保湿性、吐出安定性、染料に対する高い溶解性、及びpH維持能力を保持したまま、且つ染料や顔料の凝集による沈殿物の発生のない長期保存安定性に優れたインク、このインクを用いたインクジェット記録方法、かかるインクを用いる機器を提供することである。

【0013】本発明の別な目的は、プロンズ現象やフェザリング等が生じず、又、黒色インクを用いた場合に理想的な黒い色調となり、画像濃度が高く鮮明な優れた画像が得られるインク、このインクを用いたインクジェット記録方法、かかるインクを用いる機器を提供することである。

[0014]

【問題を解決するための手段】上記目的は以下の本発明によって達成される。即ち、本発明は、記録剤、及び、これを溶解、又は、分散する液媒体を含むインクにおいて、下記一般式で示される化合物を含有し、かつ、pHが7以上10未満であることを特徴とするインクである。

[0015]

 R_1 R_2 NCONHCH₂ CH₂ CH₂ OH 〔式中 R_1 、 R_2 は、水素、もしくは C_n H_{2n}OH (n=2, 3) を示し、 R_1 、 R_2 は、同時に水素ではない。〕

【0016】又、本発明は、被記録材にインクを付着させて画像を形成する画像形成方法において、前記インクが、記録剤、これを溶解、又は、分散する液媒体、及び、上記一般式で示される化合物を含有し、且つ、pHが7以上10未満であることを特徴とする画像形成方法である。

【0017】更に、本発明は、インクをインク滴として 吐出させて記録を行うインクジェット記録方法におい て、前記インクが、記録剤、これを溶解、又は、分散す る液媒体、及び、上記一般式で示される化合物を含有 し、且つ、pHが7以上10未満であることを特徴とす るインクジェット記録方法及びかかる方法に用いる機器 である。

[0018]

40

【作用】本発明者はインクジェット記録用インクにおいて、前述のごとき種々の要求性能を同時に満足させるインクの開発を行った結果、上記一般式で示される尿素誘導体を含有し、且つpHを7以上10未満に制御することにより、プロンズ現象やフェザリング等が生じず、更に、良好な保湿性や吐出安定性が得られるという格段優れた効果が得られることを知見し、本発明とした。

【0019】特に、その効果は顔料において顕著であった。

【0020】更に、本発明者は上記一般式で示される尿素誘導体に加えて、2ーオキソーオキサゾリドンを併有させることにより、尿素誘導体の溶解性が向上し、長期保存性や吐出性が更に向上することを知見し、本発明とした。特にこの効果は、 R_1 、 R_2 の何れかがHの時に顕著であった。

【0021】(好ましい実施態様)本発明を主に特徴づける尿素誘導体は、下記一般式で示される。

[0022]

 R_1 R_2 NCONHCH₂ CH₂ CH₂ OH (式中 R_1 、 R_2 は、水素、もしくは C_n H_{2n}OH (n=2,3) を示し、 R_1 、 R_2 は、同時に水素ではない) 具体的には

 $R_1 = H$, $R_2 = CH_2 CH_2 OH$

 $R_1 = CH_2 CH_2 OH$, $R_2 = CH_2 CH_2 OH$

 $R_1 = H$, $R_2 = CH_2 CH_2 CH_2 OH$

 $R_1 = CH_2 CH_2 CH_2 OH$, $R_2 = CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 OH$

等が挙げられる。このなかでも特に、1、3、ビス(β ヒドロキシエチル)尿素が好ましい。

【0023】上記のような本発明の一般式で示される尿素誘導体は、尿素に類似した構造であり、かつ一分子内に、水との親和性の強いヒドロキシ基(一〇H)を2又は3個保有しているため、その保湿性は、保湿性に優れる尿素よりも更に大きく、又、加水分解によりアルカノールアミンを発生するが、その分解性は尿素に比べ小さい。発生したアルカノールアミンは、水、その他の溶剤との相溶性が良好であり、かつ直接染料に対しては溶解助剤としての働きもあり、更に、沸点が高く蒸発しずらいことから、染料や顔料の凝集や、乾燥による不吐出はきわめて起こりにくくなり、保湿性等に優れいるものと40思われる。

【0024】更に、プロンズ現象も、水分を放出しにくいため抑制される。

【0025】本発明のインクへのこの一般式で示される 尿素誘導体の含有量は、色材の量が種類、又は記録方法 によっても変わるが、好ましくは $0.1 \sim 10$ 重量%、 より好ましくは $1 \sim 10$ 重量%の範囲である。0.1重 10

量%未満であるとノズル先端での固化防止等の効果がなくなり、又、10重量%を越えると、吐出性が悪化してしまう。

【0026】次に本発明の一般式で示される尿素誘導体 の合成法を説明する。本発明の尿素誘導体は、その構造 から尿素にエチレンオキサイドを付加して合成するよう に考えられるが、実際のところこのような方法では合成 できない。というのもエチレンオキサイドは一般に気体 であり、一方尿素は固体であるため、尿素を溶融又は溶 液にして行わなければならない。ところが、尿素は熱分 解するため溶融は適さない。又尿素はプロトンを供与す る水、グリセリン、エチレングリコールなどの尿素を溶 解させる極性溶媒中では、付加反応を行うために加熱す ると、エチレンオキサイドとの付加反応の前に極性溶媒 と反応してしまう。又N-メチルピロリドン、ジメチル ホルムアミドなどの非プロトン性極性溶媒は、尿素を溶 解しない。よって尿素へのエチレンオキサイドの付加反 応による合成法は一般的ではない。本発明では、特公昭 49-33933に従い、2-オキソーオキサゾリドン とモノエタノールアミン (モノプロパノールアミン、ジ エタノールアミン、ジプロパノールアミン等)を混合 し、120~130度の油浴中で20分程度加熱させ、 冷却固化後アセトンで結晶化させて、1、3-ビスー $(\beta ヒドロキシエチル)$ 尿素、 $(1-\gamma ヒドロキシプロ$ $ピル-3-(\beta ヒドロキシエチル) 尿素、<math>1,1-ピス$ $(\beta \cup F \cup T + \nu \cup T + \nu) = 3 - (\beta \cup F \cup T + \nu \cup T + \nu)$ 尿素、1,1-ビス-(γ ヒドロキシプロピル)-3-(βヒドロキシエチル)尿素、等)を得ている。

【0027】本発明のインクはpHを7以上10未満に制御しなくてはならない。pHを7未満とすると目詰まりしたり、急激に吐出性が低下したり、pHを10以上とするとやはり吐出性が低下したり、インクと接液している材料が腐食したり、好ましくない。pHは、色材や液媒体の種類や含有量、本発明の尿素誘導体の含有量、及び、pH緩衝剤の添加等、公知の方法で調整できる。本発明のインクは、色材、及びこれを溶解、又は分散する液媒体を含有する。

【0028】本発明における色材は、特に制限はないが、染料としては、筆記具やインクジェット記録装置に用いられているフタロシアニン系、キサンテン系、トリフェニルメタン系、アントラキノン系、モノアゾ系、ジスアゾ系、トリスアゾ系、テトラアゾ系の染料が好ましい。特にブラックのアゾ染料としては、以下に示す一般式I又は一般式IIの構造をもつ染料が好ましい。

[0029]

【外4】

(7)

$$X_{1}-N=N-Y_{1}-N=N$$

$$SO_{3}M$$

$$R_{2}$$

一般式I

12

但L、
$$X_1$$
は R_5 R_5

 R_1 、 R_2 は-H、 $-NH_2$ 、-NH— $\stackrel{N}{\bigcirc}$ N、 $-SO_3$ Mの何れか、 R_3 、 R_4 、 R_5 は-H、 $-SO_3$ H、 $-SO_3$ M、-COOH、-COOM、 -OH、 $-NH_2$ 、-NH— $\stackrel{N}{\bigcirc}$ N、の何れか、

 R_{5} 、 R_{7} は-H、 $-OCH_{5}$ 、 $-CH_{4}$ 、 $-NH_{2}$ 、 $-NHCOCH_{5}$ の何れか、及び R_{8} は-H、 $-SO_{5}H$ 、 $-SO_{5}M$ の何れかを示す。Mはアルカリ金属、アンモニウム、又はアミン類を表わす。

[0030]

【外5】

$$V_2 - N = N - X_2 - N = N - Y_2 - N = N - Z_2$$

個し、
$$W_2$$
は R_{10} R_{10}

[0031]

R₉、R₁₀は、-H、-C1、-NH₂、-CH₈、-SO₃ M、
-NHCOCH₈、-NHCONH₂ の何れか
R₁₁、R₁₂は、-H又は-OCH₈、
R₁₃は、-H、又は-SO₃ M、
R₁₄、R₁₅、R₁₆は-H、-OH、-SO₃ M、-NH₂ の何れか、
R₁₇、R₁₈、R₁₉は、-H、-OH、-NH₂、-SO₃ H、
-SO₃ M、-OCH₃、-NHCONH₂ の何れ

かを示す。

Mはアルカリ金属、アンモニウム、又はアミン類を表わす。

【0032】具体的には、以下に示した構造をもつ染料が好ましい。

【0033】これら染料のインク中の含有量は、記録方法により異なるが、一般的にはインク全重量の10重量

%以下、より好ましくは6重量%以下の範囲で用いることが望ましい。

[0034]

【外7】

16

No. 1

$$SO_3Na \qquad OCH_3 \qquad OH \qquad OCH_5$$

$$2HN - OCH_3 \qquad N = N - OCH_5 \qquad OCH_5$$

$$OCH_3 \qquad OCH_3 \qquad OCH_5$$

No. 2

$$SO_3Na$$
 OH NH_2
 H_2N $N=N$ $N=N$ $N=N$ $N=N$ NH_2
 SO_3Na SO_3Na

No. 3

$$\begin{array}{c|c} OH & NH_2 \\ \hline \\ SO_3Li & SO_3Li \\ \hline \\ SO_3Li & SO_3Li \\ \end{array}$$

No. 4

$$SO_3Na$$
 OH $N = N$ OH NH_2 SO_3Na SO_3Na SO_3Na

No. 5

HOOC (OH) OH
$$N = N \longrightarrow N = N \longrightarrow NH_2$$

$$SO_3Na$$

[0035]

【外8】

(10)

No. 6

17

18

NaOOC
$$N = N$$
 $N = N$ $N = N$

No. 7

NaOOC
$$N = N - N = N - NH_2$$
NaOOC
$$SO_3Na$$

No. 8

$$NH_2$$
 NH_2 NH_2 NH_2 NH_3 NH_4 NH_5 NH_6 NH_7 NH_8 NH_9 NH_9

No. 9

$$OH \quad NH_2 \qquad SO_3Na$$

$$N = N \qquad N = N \qquad NH_2$$

$$SO_3Na \qquad SO_3Na \qquad NH_2$$

No. 10

[0036]

【外9】

(11)

No. 11

19

20

$$CH_3CONH - \bigcirc N = N - \bigcirc N = N - \bigcirc N = N - \bigcirc NH_2$$

$$CH_3CONH - \bigcirc N = N - \bigcirc NH_2$$

$$OCH_3 - \bigcirc N = N - \bigcirc NH_2$$

$$SO_3Na - \bigcirc NH_2$$

No. 12

$$NHCONH_2$$
 OH
 $NHCONH_2$
 H_2N
 $N = N$
 $N = N$
 $NHCONH_2$
 $NHCONH_2$
 $NHCONH_2$
 $NHCONH_2$
 $NHCONH_2$
 $NHCONH_2$
 $NHCONH_2$
 $NHCONH_2$
 $NHCONH_2$

No. 13

No. 14

$$H_3COHN$$
 \longrightarrow $N = N$ \longrightarrow $N = N$ \longrightarrow NH_2 \longrightarrow NH_2 \bigcirc $N = N$ \bigcirc NH_2 \bigcirc $NH_$

No. 15

$$OCH_3$$
 OH OH_2 OCH_3 OH_3 OH_4 OH_2 OCH_3 OCH_3

[0037]

40 【外10】

(12)

Na. 16

21

$$SO_3Na$$
 OCH_3 OH NH_2 CH_3 OH $N = N$ OCH_3 OH OCH_3 OCH_3

No. 17

$$OCH_3$$
 OH NH_2 OCH_3 OCH_3 OH NH_2 OCH_3 $OCH_$

No. 18

$$OCH_3 OH NH_2$$

$$N = N - N = N - NH_2$$

$$C1 OCH_3 SO_8Na SO_8Na$$

No. 19

$$H_2N$$
 \longrightarrow $N = N$ \longrightarrow NH_2 \longrightarrow NH_3 \longrightarrow NH_2 \longrightarrow NH_3 \longrightarrow NH_2

No. 20

$$H_2N$$
 $N = N$ $N = N$ NH_2 $NHCOCH_3$ SO_3Na

[0038]

40 【外11】

22

(13)

No. 21

23

$$H_2N$$
 OCH_8 OH $N=N$ $N=N$ NH_2

No. 22

$$H_2N$$
 $N = N$ $N = N$ NH_2 NH_2 NH_2

No. 23

No. 24

【0039】又、顔料としては、ブラック顔料としては、No2300、No900、MCF88、No33、No40、No45、No52、MA7、MA8、#2200B(以上三菱化成製)、RAVEN1255(コロンピア製)、REGAL330R、REGAL660R、MOGUL L(キャボット製)、ColorBlack FW18、Color Black S170、Color Black S150、Printex U(デグッサ製)等のカーボンブラック、更には本目的のために新たに製造されたものでも使用可能である。これら顔料のインク中の含有量は、記録方法により異なるが、一般的にはインク全重量の3~12重量%、より好ましくは3~7重量%の範囲で用いることが望ましい。

【0040】色材として顔料を用いた際の分散剤としては、スチレンーアクリル酸共重合体、スチレンーアクリル酸ーアクリル酸アルキルエステル共重合体、スチレンーマレイン酸共重合体、スチレンーマレイン酸ーアクリル酸アルキルエステル共重合体、スチレンーメタクリル酸ナ重合体、スチレンーメタクリル酸ーアクリル酸アル 50

キルエステル共重合体、スチレンーマレイン酸ハーフエステル共重合体、ビニルナフタレンーアクリル酸共重合体、ビニルナフタレンーマレイン酸共重合体、あるいはこれらの塩等が挙げられる。なお、これら分散剤のインク中の含有量はインク全重量の0.3~2重量%の範囲で用いられることが望ましい。

【0041】又本発明のインクは液媒体として水のほかに以下に挙げるような保湿剤、溶解助剤、分散安定剤を含有することが好ましい。エチレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、プロピレングリコール、1、2、6ヘキサントリオール、プロピレングリコール等のアルキレン基が2~6個の炭素原子を含むアルキレングリコール類、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール等のポリアルキレングリコール類、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン等のアルコールアミン類、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、スルホランなどの非プロトン供与性極性溶媒、エチレングリコールモノメチル(エチル)エーテル、ジエチレングリコールモノメチル(エチル)エーテル、トリ

24

エチレングリコールモノメチル(エチル)エーテル等の多価アルコールの低級アルキルエーテル類、グリセリン、ホルムアミド、2ーピロリドン、Nーメチルピロリドン、ソルビトール、ソルビット等が挙げられる。これらのインク中の含有量はインク全重量の5~60%の範囲で用いられることが好ましい。

【0042】又、インクジェット記録に本発明のインクを使用する際に、メタノール、エタノール、プロパノール、ブタノール等のアルキルアルコールを含有させると吐出性が一層向上し、更に効果的となる。これらのアル 10 キルアルコールは、インク全重量の3~10重量%含有させることが好ましい。

【0043】更に、本発明のインクは上記含有物に加えて、2-オキソーオキサゾリドンを併有させることが好ましい。

【0044】本発明における2-オキソーオキサゾリドンの含有量は本発明の一般式で示される尿素誘導体に対して重量比で0.5~30%含有させることが好ましい。

【0045】0.5%未満だと2-オキソーオキサゾリドンの効果は表われず、30%を超えると吐出性等がかえって悪化してしまう。

【0046】本発明のインクは必要に応じてpH緩衝剤を含有することができる。必要するpH緩衝剤は公知のものでよく、酢酸/酢酸塩、クエン酸/クエン酸塩、コハク酸/コハク酸塩、ホウ酸/ホウ酸塩、リン酸/リン酸塩などが挙げられる。

【0047】更に、必要に応じて界面活性剤、防錆剤、 防腐剤、防かび剤、酸化防止剤、水溶性ポリマー等の種 々の添加物を含有することも可能である。

【0048】本発明の記録方法は、上記インクを用いることを特徴とする記録方法であり、とりわけインクジェット記録方法に好適に用いられるが、一般の筆記具としても使用できることは云うまでもない。インクジェット記録方法のなかでも特に、熱エネルギーによるインクの発泡現象によりインクを吐出させるタイプのインクジェット記録方法に適用する場合に特に好適である。

【0049】本発明のインクは被記録材として、一般の 普通紙、即ち、被記録面に繊維が露呈してなる被記録材 においても理想的な色調を持つ良好な記録が得られる。

【0050】本発明のインクは熱エネルギーの作用により液滴を吐出させて記録を行うインクジェット記録方式にとりわけ好適に用いられるが、一般の筆記具としても使用出来ることは言うまでもない。

【0051】本発明のインクを用いて記録を行うのに好適な方法及び装置としては、記録ヘッドの室内のインクに記録信号に対応した熱エネルギーを与え、該熱エネルギーにより液滴を発生させる方法及び装置が挙げられる。

【0052】その装置の主要部であるヘッド構成例を図 50

1、図2及び図3に示す。

【0053】ヘッド13はインクを通す溝14を有するガラス、セラミック又はプラスチック板等と、感熱記録に用いられる発熱ヘッド15(図ではヘッドが示されているが、これに限定されるものではない)とを接着して得られる。発熱ヘッド15は酸化シリコン等で形成される保護膜16、アルミニウム電極17-1、17-2、ニクロム等で形成される発熱抵抗体層18、蓄熱層19、アルミナ等の放熱性の良い基板20より成っている。

【0054】インク21は吐出オリフィス(微細孔)2 2まで来ており、不図示の圧力によりメニスカス23を 形成している。

【0055】今、電極17-1、17-2に電気信号が加わると、発熱ヘッド15のnで示される領域が急激に発熱し、ここに接しているインク21に気泡が発生し、その圧力でメニスカス23が突出し、インク21が吐出し、オリフィス22より記録小滴24となり、被記録材25に向かって飛翔する。図3には図1に示すヘッドを多数並べたマルチヘッドの外観図を示す。該マルチヘッドはマルチ溝26を有するガラス板27と、図1に説明したものと同様な発熱ヘッド28を密着して製作される。

【0.0.5.6】なお、図1は、インク流路に沿ったヘッド 1.3の断面図であり、図2は図1のA-B線での断面図 である。

【0057】図4に、かかるヘッドを組み込んだインクジェット記録装置の一例を示す。

【0058】図4において、61はワイピング部材としてのブレードであり、その一端はブレード保持部材によって保持されて固定端となり、カンチレバーの形態をなす。ブレード61は記録ヘッドによる記録領域に隣接した位置に配設され、また、本例の場合、記録ヘッドの移動経路中に突出した形態で保持される。62はキャップであり、ブレード61に隣接するホームポジションに配設され、記録ヘッドの移動方向と垂直な方向に移動して吐出口面と当接し、キャッピングを行う構成を備える。更に63はブレード61に隣接して設けられるインク吸収体であり、ブレード61と同様、記録ヘッドの移動経路中に突出した形態で保持される。上記ブレード61、キャップ62、吸収体63によって吐出回復部64が構成され、ブレード61及び吸収体63によってインク吐出口面に水分、塵埃等の除去が行われる。

【0059】65は吐出エネルギー発生手段を有し、吐出口を配した吐出口面に対向する被記録材にインクを吐出して記録を行う記録ヘッド、66は記録ヘッド65を搭載して記録ヘッド65の移動を行うためのキャリッジである。キャリッジ66はガイド軸67と摺動可能に係合し、キャリッジ66の一部はモータ68によって駆動されるベルト69と接続(不図示)している。これによ

りキャリッジ66はガイド軸67に沿った移動が可能となり、記録ヘッド65による記録領域及びその隣接した 領域の移動が可能となる。

【0060】51は被記録材を挿入するための給紙部、52は不図示のモータにより駆動される紙送りローラである。これらの構成によって記録ヘッドの吐出口面と対向する位置へ被記録材が給紙され、記録が進行するにつれて排紙ローラ53を配した排紙部へ排紙される。

【0061】上記構成において記録ヘッド65が記録終 了等でホームポジションに戻る際、ヘッド回復部64の 10 キャップ62は記録ヘッド65の移動経路から退避して いるが、プレード61は移動経路中に突出している。この結果、記録ヘッド65の吐出口がワイピングされる。 なお、キャップ62が記録ヘッド65の吐出面に当接し てキャッピングを行う場合、キャップ62は記録ヘッド の移動経路中に突出する様に移動する。

【0062】記録ヘッド65がホームポジションから記録開始位置へ移動する場合、キャップ62及びブレード61は上述したワイピング時の位置と同一の位置にある。この結果、この移動においても記録ヘッド65の吐20出口面はワイピングされる。

【0063】上述の記録ヘッドのホームポジションへの移動は、記録終了時や吐出回復時ばかりでなく、記録ヘッドが記録のために記録領域を移動する間に所定の間隔で記録領域に隣接したホームポジションへ移動し、この移動に伴って上記ワイピングが行われる。

【0064】図5は、ヘッドにインク供給部材、例えば、チューブを介して供給されるインクを収容したインクカートリッジの一例を示す図である。ここで40は供給用インクを収納したインク収容部、例えば、インク袋30であり、その先端にはゴム製の栓42が設けられている。この栓42に針(不図示)を挿入することにより、インク袋40中のインクをヘッドに供給可能ならしめる。44は廃インクを受容するインク吸収体である。インク収容部としては、インクとの接液面がポリオレフィン、特にポリエチレンで形成されているのが本発明にとって好ましい。

【0065】本発明で使用されるインクジェット記録装置としては、上記の如きヘッドとインクカートリッジとが別体となったものに限らず、図6に示す如きそれらが 40 一体になったものにも好適に用いられる。

【0066】図6において、70は記録ユニットであって、この中にはインクを収容したインク収容部、例えば、インク吸収体が収納されており、かかるインク吸収体中のインクが複数のオリフィスを有するヘッド部71からインク滴として吐出される構成になっている。インク吸収体の材料としては、ポリウレタンを用いることが本発明にとって好ましい。

【0067】72はカートリッジ内部を大気に連通させるための大気連通口である。

【0068】この記録ユニット70は、図4で示す記録 ヘッドに代えて用いられるものであって、キャリッジ6 6に対し着脱自在になっている。

28

[0069]

【実施例】次に実施例及び比較例をあげて本発明を具体的に説明する。なお、文中部とあるのは特に断りの無い限り重量基準である。

【0070】実施例1~10、比較例1~3、

下記の組成に従って、全成分を混合し、攪拌後、pHを 測定し、必要に応じてpHを調整してインクを調製し た。各pH、及び評価結果を表1に示した。

【0071】(実施例1)

染料No. 1 3部

ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル) 尿素 5部 イオン交換水 79部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0072】(実施例2)

染料No. 1 3部

ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

 $1-モノ-\gamma$ ヒドロキシプロピル、 $3-モノ-(\beta$ ヒドロキシエチル) 尿素 5 部

イオン交換水 79部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0073】(実施例3)

染料No. 1 3部

ジエチレングリコール 10部

IPA (イソプロピルアルコール) 3部

 $1 \times 3 -$ ビスー (β ヒドロキシエチル) 尿素 1部

2-オキソーオキサゾリドン 0.005部

イオン交換水 83部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0074】 (実施例4)

染料No. 6 3部

2-ピロリドン 10部

イソプロピルアルコール 3部

イオン交換水 71部

クエン酸/クエン酸ナトリウム(=1:9)溶液でpH を調整した。

【0075】(実施例5)

染料No. 7 3部

トリエチレングリコール 10部

50 イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル) 尿素 3部 2-オキソーオキサゾリドン 0.3部

イオン交換水 80.7部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0076】(実施例6)

染料No. 5 3部

ポリエチレングリコール300 5部

N-メチルピロリドン 5部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル) 尿素 4部

2-オキソーオキサゾリドン 0.4部

イオン交換水 79.6部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0077】(実施例7)

染料No. 1 3部

グリセリン 5部

ジメチルスルオキシド 5部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ピスー(β ヒドロキシエチル) 尿素 3部

2-オキソーオキサゾリドン 0.3部

10%サーフィノール(ノニオン系界面活性剤) 1部

イオン交換水 79.7部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0078】(実施例8)

染料No. 18 3部

エチレングリコール 5部

ジメチルホルムアミド 5部

イソプロピルアルコール 3部

 $1-モノ-\gammaヒドロキシプロピル、<math>3-モノ$ ($\betaヒドロ$

キシエチル)尿素 5部

2-オキソーオキサゾリドン 1.5部

イオン交換水 77.5部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0079】 (実施例9)

染料No. 1 3部

ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

1-E β E γ

キシエチル尿素 5部

2-オキソーオキサゾリドン 0.5部

イオン交換水 78.5部

クエン酸/クエン酸ナトリウム(=1:9)溶液でpH を調整した。

【0080】(実施例10)

染料No. 6 3部

2-ピロリドン 10部

30

イソプロピルアルコール 3部

キシプロピル尿素 5部

2-オキソーオキサゾリドン 0.5部

イオン交換水 78.5部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0081】(比較例1)

染料No. 1 3部

10 ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

尿素 5部

イオン交換水 79部

【0082】(比較例2)

染料No. 4 10部

エチレングリコール 10部

チオジエチレングリコール 5部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス- (β ヒドロキシエチル) 尿素 10部

20 10%サーフィノール溶液 1部

イオン交換水 61部

【0083】(比較例3)

染料No. 1 3部

ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

イオン交換水 79部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH =6.5 に調整した。

o 【0084】評価方法

(プロンズの有無) 印字物の光の反射による光沢の有無 を男女各20人が目視により判断した。印字はインクジェットプリンター(商品名 BJ130、キヤノン製) を用いて行った。

[0085]

0点 プロンズしている 1点 プロンズしていない (保存安定性) 100mlのインクを100mlのショット社製のガラス瓶に入れ、60度の恒温槽に3カ月放置したのち瓶をふたを下にして立たせ、瓶の底の付着物

(沈殿物)の有無を調べた。

【0086】◎ 沈殿物は全くない

○ 沈殿物がわずかにある

× 沈殿物あり

(色調) 村上色彩技術研究所製 高速分光光度計 CA-35で色差の測定を行い

[0087]

【外12】

 $\sqrt{a^{*2}+b^{*2}}$

50 の値を出した。

(17)

31

[0088] なお、a*、b* は、JIS-Z-872 9に基づいた測定値であり、a* は赤味をb* は青味を 表わし、

[0089]

【外13】

$$\sqrt{a^*+b^*}$$

が0に近いほど黒の色調となり、特に

[0090]

【外14】

$$\sqrt{a^*+b^*} \leq 2$$

の範囲において理想的な黒の色調となる。

【0091】(保湿性)インクジェットプリンター(商 品名 BJ10V、キヤノン製) 用カートリッジにイン クを充填し初期印字を行った後、記録装置本体から取り 外し室温(25℃)、3日放置し、再び記録装置に装着 し回復操作を行い印字状態を調べた。

【0092】◎ 1回以下の回復操作で正常印字が可能

○ 3回以下の操作で正常印字が可能

× 4回以上の操作で正常印字が可能又は、回復操作回 数にかかわらず、正常印字が不可能

(pH) インクの作成直後と60℃、3カ月後のpH変 動を調べた。pHメーターは、HORIBA M-12 を用いた。

【0093】(臭気)インクの臭気の確認を行った。

【0094】(吐出安定性)インクジェットプリンター (商品名 BJ10V、キヤノン製) 用カートリッジに インクを充填し、初期印字を行った後、カートリッジを 記録装置本体から取り外し記録液吐出部にテープをし、 テープを固定するためのキャップを装着し、60℃、3 カ月放置した後、再びプリンターに装着し、回復操作を 行った後、インクがなくなるまで印字を行い、吐出性を 調べた。

【0095】〇 全ての吐出部からインクが吐出し、イ ンクがなくなるまで印字が可能であり、印字物の品位が 保存前と変わらない。

【0096】× インクの不吐出が生じている吐出部が ある、又は全ての吐出口においてインクは吐出している が、印字品位が保存前に比べ著しく悪化している。

【0097】なお、被記録材は山陽国策パルプのNP-SK紙を用いた。

【0098】実施例11~20、比較例4~6 下記の組成、及び方法に従って各分散液を調製した後、 下記の各インク組成に従ってインクを調製した。なおp Hを測定し、必要に応じてpH調製を行った。各pH、 及び評価結果を表2に示した。

【0099】(実施例11)

(顔料分散液の作成)

スチレン-アクリル酸-アクリル酸ブチル共重合体(酸 50 2-オキソーオキサゾリドン 3部

32

価116、平均分子量3700) 5部

1、 $3-ビス-(\beta ヒドロキシエチル) 尿素 <math>1$. 4部 イオン交換水 68.6部

ジエチレングリコール 5部

【0100】上記成分を混合し、ウォーターバスで70 ℃に加温し、樹脂成分を完全に溶解させる。この溶液に 新たに試作されたカーボンブラック(MCF88三菱化 成製) 15部、イソプロピルアルコール5部を加え、3 0分間プレミキシングを行った後、下記の条件で分散処 10 理を行った。

[0101]

分散機 サンドグライダー (五十嵐機械製)

粉砕メディア ジルコニウムビーズ1mm径

粉砕メディアの充填率 50% (体積)

粉砕時間 3時間

さらに遠心分離処理(12000rpm、20分間)を 行い、粗大粒子を除去して分散液とした。

【0102】 (インクの作成)

上記分散液 30部

20 ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

 $1 \times 3 -$ ピスー (β ヒドロキシエチル) 尿素 1部 2-オキソーオキサゾリドン 0.005部

イオン交換水 56部

【0103】(実施例12)

(顔料分散液の作成)

スチレン-アクリル酸ブチル共重合体(酸価120、平 均分子量6100)2部

1、 $3-ビス-(\beta ヒドロキシエチル) 尿素 <math>0$. 6部 イオン交換水 70.4部

ジエチレングリコール 5部

【0104】上記成分を混合し、ウォーターバスで70 ℃に加温し、樹脂成分を完全に溶解させる。この溶液に 新たに試作されたカーボンブラック (MOGUL L キャボット製) 15部、エチルアルコール7部を加え、 30分間プレミキシングを行った後、下記の条件で分散 処理を行った。

[0105]

分散機 サンドグライダー (五十嵐機械製)

40 粉砕メディア ガラスピーズ 1 mm径

粉砕メディアの充填率 50% (体積)

粉砕時間 3時間

さらに遠心分離処理(12000rpm、20分間)を 行い、粗大粒子を除去して分散液とした。

【0106】 (インクの作成)

上記分散液 30部

トリエチレングリコール 10部

エチルアルコール 5部

イオン交換水 42部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH 調整した。

【0107】(実施例13)

(顔料分散液の作成)

スチレンーアクリル酸-アクリル酸エチル共重合体(酸価138、重量平均分子量5600) 4部

ジエチレングリコール 5部

【0108】上記成分を混合し、ウォーターバスで70 でに加温し、樹脂成分を完全に溶解させる。この溶液に 新たに試作されたカーボンブラック(MCF88 三菱 化成製)15部、エチルアルコール5部を加え、30分 間プレミキシングを行った後、下記の条件で分散処理を 行った。

[0109]

分散機 サングラインダー (五十嵐機械製)

粉砕メディア ガラスビーズ1mm径

粉砕メディアの充填率 50% (体積)

粉砕時間 3時間

さらに遠心分離処理(12000rpm、20分間)を 行い、粗大粒子を除去して分散液とした。

【0110】 (インクの作成)

上記分散液 30部

グリセリン 5部

エチレングリコール 5部

イソプロピルアルコール 5部

1、モノーァヒドロキシプロピル、3ーモノー(β ヒド

ロキシエチル) 尿素5部

2-オキソーオキサゾリドン 0.3部

イオン交換水 51.7部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液で調整 を行った。

【0111】(実施例14)

実施例11と同様の分散液 30部

ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 5部

1、3-ビス-(β ヒドロキシエチル) 尿素 4部

2-オキソーオキサゾリドン 0.4部

イオン交換水 50.6部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH 調整した。

【0112】(実施例15)

実施例12と同様の分散液 30部

ジエチレングリコール 5部

スルホラン 5部

エチルアルコール 5部

2-オキソーオキサゾリドン 0.3部

イオン交換水 50.7部

10%サーフィノール溶液 1部

クエン酸/クエン酸ナトリウム(= 1 : 9) 溶液で調整 を行った。

【0113】(実施例16)

実施例13と同様の分散液 30部

ポリエチレングリコール300 5部

ジメチルホルムアミド 5部

イソプロピルアルコール 5部

10 $1-EJ-\gamma$ Eドロキシプロピル、 $3-EJ-(\beta$ Eド

ロキシエチル)尿素5部

2-オキソーオキサゾリドン 1.5部

イオン交換水 48.5部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH

調整した。

【0114】 (実施例17)

実施例11の分散液 30部

トリエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 5部

20 $1-EJ-\beta$ EFD=5 $I-EJ-\beta$ $I-EJ-\beta$

ドロキシエチル)尿素5部

2-オキソーオキサゾリドン 1部

イオン交換水 49部

クエン酸/クエン酸ナトリウム(=1:9)溶液でpH

調整した。

【0115】 (実施例18)

実施例12の分散液 30部

ジエチレングリコール 5部

2-ピロリドン 5部

30 エチルアルコール 5部

1-EJ-βヒドロキシエチル-3、3-ビス-γヒド

ロキシプロピル尿素5部

2-オキソーオキサゾリドン 1部

イオン交換水 49部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液で調整

【0116】(実施例19)

実施例11の分散液 30部

ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

40 1、3-ピス-(βヒドロキシエチル) 尿素 5部

イオン交換水 52部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液で調整

【0117】(実施例20)

実施例11の分散液 30部

ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

 $1-モノ-\gamma$ ヒドロキシプロピル、3-モノ(β ヒドロ

キシエチル) 尿素 5部

イオン交換水 52部

50 クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液で調整

(比較例4)

実施例11と同様の分散液 30部 ジエチレングリコール 10部 イソプロピルアルコール 5部

尿素 5部

イオン交換水 50部

(比較例5)

実施例11と同様の分散液 30部

ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ピス-(β ヒドロキシエチル) 尿素 20部

イオン交換水 37部

【0118】(比較例6)

実施例11と同様の分散液 30部

(19)

36 *ジエチレングチコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ピス-(β ヒドロキシエチル) 尿素 5部

イオン交換水 52部

クエン酸/クエン酸ナトリウム=1:9溶液でpH=

6.5に調整

【0119】 実施例21~23

下記の組成に従って全成分を混合し、攪拌後、pHを測定し、必要に応じてpHを調整してインクを調製した。

0 【0120】各pH及び評価結果を表3に示した。

【0121】(実施例21)

下記構造のイエロー染料 3部

[0122]

【外15】

ジエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル)尿素 5部イオン交換水 79部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0123】(実施例22)

下記構造のマゼンタ染料 3部

[0124]

【外16】

ジエチレングリコール 10部 イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル)尿素 5部イオン交換水 79部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【0125】(実施例23)

下記の構造のシアン染料 3部

[0126]

30 【外17】

$$SO_3Na$$
 OH NHCO-

 $N = N$
 NaO_3S SO_3Na

ジエチレングリコール 10部 イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル)尿素 5部

イオン交換水 79部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH

を調整した。

(20)

【0127】 (実施例24) 実施例1のプラックイン

*得られた。 [0128]

ク、実施例21のイエローインク、実施例22のマゼン タインク及び実施例23のシアンインクを用いて、フル

【表1】

カラー記録を行ったところ、高品位のフルカラー画像が*

1

		I	рН			保存			
		初期	3ヶ月後	ブロンズ	安定性	色調	保湿性	戾臭	安定性
	1	8.3	8.7	40	0	1.8	0	なし	0
	2	8.7	9.0	40	0	1.7	0	"	0
	3	7.1	7.3	38	0	2.0	0	"	0
	4	9.5	9.8	40	0	1.8	0	"	0
実	5	8.5	8.8	40	0	1.5	0	"	0
施例	6	8.8	9.0	40	0	1.8	0	"	0
	7	8.3	8.5	40	0	1.8	0	"	0
	8	8.1	8.5	40	0	1.9	0	"	0
	9	8.3	8.6	40	0	1.8	0	"	. 0
	10	8.5	8.8	40	0	1.8	0	"	0
比較例	1	7.5	9.5	0	0	3.1	0	アンモニア 臭 a b	0
	2	11	1 1	40	0	2.0	0	なし	×
	3	6.5	6.0	40	×	1.9	×	"	×

[0129]

【表2】

(21)

39

表 2

40

		初期	3ヶ月後	保存 安定性	保湿性	臭気	吐出 安定性
	11	8.5	8.6	0	0	なし	0
	12	7.2	7.8	0	0	"	0
	13	9.4	9.8	0	©	"	0
	14	8.5	9.3	0	©	"	0
実施	15	9.4	9.8	0	©	"	0
例	16	8.7	9.0	0	0	"	0
P.3	17	8.5	8.8	0	©	"	0
	18	8.4	8.8	0	©	"	0
	19	8.3	8.7	0	©	"	0
	20	8.5	8.7	0	0	"	0
比	4	7.5	9.5	×	0	アンモニア臭め	×
較	5	11	11	0	©	なし	×
例	6	6.5	6.0	×	×	"	×

[0130]

* *【表3】 表 3

		初期	3ヶ月後	保存 安定性	保湿性	戾臭	吐出 安定性
実施例	21	8.5	8.8	0	0	なし	0
	22	8.4	8.7	0	0	"	0
	23	8.6	8.8	0	0	"	. 0

[0131]

【発明の効果】本発明のインクを用いてインクジェット記録を行えば、印字物にプロンズ現象が生じず、又、長期保存においても沈殿物などが発生しない安定したインクを提供することができる。更に、尿素又はチオ尿素含40有インク同等、もしくはそれ以上に、良好な保湿性、吐出安定性、染料に対する高い溶解性を示し、インクのpH変化も小さい。又、黒色インクを用いた場合、理想的な黒色の画像が得られ、画像濃度が高く鮮明な優れた画像が得られる。

【図面の簡単な説明】

【図1】インクジェット記録装置のヘッド部の横断面図。

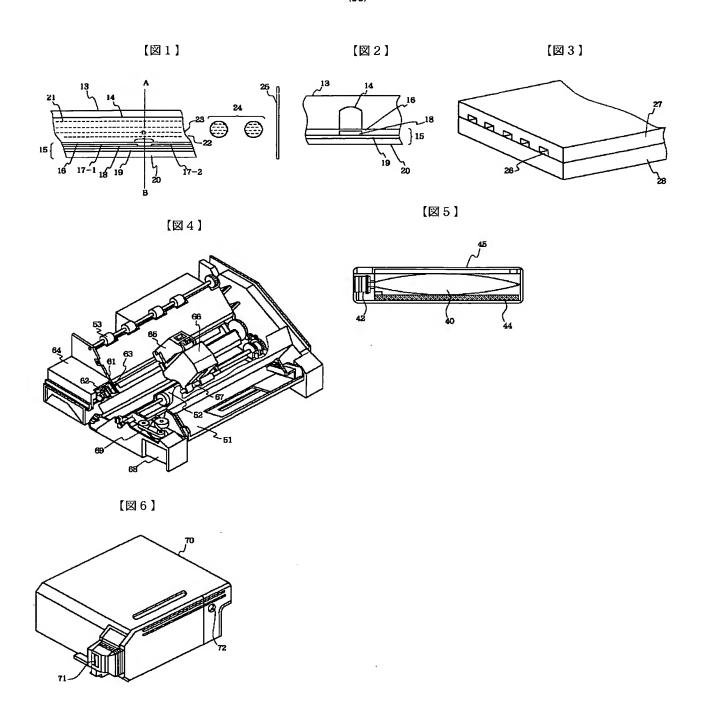
【図2】インクジェット記録装置のヘッド部の縦断面 図

【図3】図1及び図2に示したヘッドをマルチ化したヘッドの外観斜視図。

【図4】インクジェット記録装置の一例を示す斜視図。

【図5】インクカートリッジの縦断面図。

【図6】インクジェットカートリッジ(記録ユニットに同じ)の斜視図。



【手続補正書】

【提出日】平成5年5月19日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項8

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項8】 前記記録剤が以下の一般式I、又は、一般式IIで示される染料を含有する請求項1記載のインク。

【外1】

但し、
$$X_1$$
は R_4 X_5 X_6 X_6 X_7 は、 X_7 は X_6 X_7 は、 X_7 0 X_7 1は X_7 1は

 R_1 、 R_2 は-H、 $-NH_2$ 、-NH—N—N、 $-SO_3$ Mの何れか、 R_3 、 R_4 、 R_5 は-H、 $-SO_3$ H、 $-SO_3$ M、-COOH、-COOM、 -OH、 $-NH_2$ 、-NH—N—N 、の何れか、

 R_6 、 R_7 は-H、 $-OCH_3$ 、 $-CH_3$ 、 $-NH_2$ 、 $-NHCOCH_3$ の何れか、及び R_8 は-H、 $-SO_3H$ 、 $-SO_3M$ の何れかを示す。Mはアルカリ金属、アンモニウム、又はアミン類を表わす。

【外2】

 $W_2 - N = N - X_2 - N = N - Y_2 - N = N - Z_2$

⋯ 一般式 []

用し、
$$W_2$$
は R_{10} R_{10}

【外3】

R₉、R₁₀は、-H、-C1、-NH₂、-CH₈、-SO₃ M、
-NHCOCH₈、-NHCONH₂ の何れか
R₁₁、R₁₂は、-H又は-OCH₈、
R₁₃は、-H、又は-SO₃ M、
R₁₄、R₁₅、R₁₆は-H、-OH、-SO₃ M、-NH₂ の何れか、
R₁₇、R₁₈、R₁₉は、-H、-OH、-NH₂、-SO₃ H、
-SO₃ M、-OCH₃、-NHCONH₂ の何れ
かを示す。
Mはアルカリ金属、アンモニウム、又はアミン類を表わす。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0029

【補正方法】変更

【補正内容】

[0029]

【外4】

(25)

$$Y_1$$
は $-$ 又は、 $-$ を示し、 R_7

 R_1 、 R_2 は-H、 $-NH_2$ 、-NH—N-N、 $-SO_3$ Mの何れか、

 R_3 , R_4 , R_5 $dt - H_1 - SO_8H_2 - SO_8M_3 - COOH_4 - COOM_5$

$$-OH$$
、 $-NH_2$ 、 $-NH$ 一 N 、の何れか、

 R_8 、 R_7 は-H、 $-OCH_8$ 、 $-CH_8$ 、 $-NH_2$ 、 $-NHCOCH_8$ の何れか、及び R_8 は-H、 $-SO_8H$ 、 $-SO_8M$ の何れかを示す。Mはアルカリ金属、アンモニウム、又はアミン類を表わす。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 5 C 0 9 D 11/02 識別記号庁内整理番号PTF7415-4J

FΙ

技術表示箇所

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載

【部門区分】第3部門第3区分

【発行日】平成13年2月6日(2001.2.6)

【公開番号】特開平6-25575

【公開日】平成6年2月1日(1994.2.1)

【年通号数】公開特許公報6-256

【出願番号】特願平5-93189

【国際特許分類第7版】

CO9D 11/00 PSZ

B41J 2/01

2/05

CO9D 11/02 PTF

[FI]

B41J 3/04 101 Y

CO9D 11/00 PSZ

11/02 PTF

B41J 3/04 103 B

【手続補正書】

【提出日】平成12年4月12日(2000.4.1 2)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】発明の名称

【補正方法】変更

【補正内容】

【発明の名称】 インク<u>、画像形成方法、</u>インクジェット記録方法、<u>記録ユニット、インクカートリッジおよび</u> インクジェット記録装置

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【補正方法】変更

【補正内容】

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 記録剤、及び、これを溶解、又は、分散する液媒体を含むインクにおいて、下記一般式(I)で示される化合物を含有し、かつ、pHが7以上10未満であることを特徴とするインク。

 R_1 R_2 NCONHCH₂ CH₂ OH ··· (I) (式中 R_1 、 R_2 は、水素、もしくは C_n H_{2n}OH (n=2,3) を示し、 R_1 、 R_2 は、同時に水素ではない。〕 【請求項2】 前記インクが、2-オキソ-オキサゾリジンを含有している請求項1記載のインク。

【請求項3】 前記2-オキソ-オキサゾリ<u>ジ</u>ンが前記一般式(I)で示される化合物に対して $0.5\sim30$ 重量%含有している請求項1または2に記載の1ン2。

【請求項4】 前記一般式(I)で示される化合物がインクに対して0.1~10重量%含有していて、かつ、前記2-オキソ-オキサゾリジンが前記一般式(I)で示される化合物に対して0.5~30重量%含有している請求項1~3のいずれか1項に記載のインク。

【請求項<u>5</u>】 前記一般式(I) で示される化合物が 1、3、ビス(β ヒドロキシエチル) 尿素である請求項 1 <u> \sim 4 のいずれか 1 項に</u>記載のインク。

【請求項<u>6</u>】 前記記録剤が顔料を含有する請求項1 \sim 5のいずれか1項に記載のインク。

【請求項<u>7</u>】 前記記録剤が染料を含有する請求項1 \sim 5のいずれか1項に記載のインク。

【請求項<u>8</u>】 前記記録剤がフタロシアニン系、キサンテン系、トリフェニルメタン系、アントラキノン系、モノアゾ系、ジスアゾ系、トリスアゾ系、テトラアゾ系から選ばれる少なくとも1種の染料を含有する請求項<u>7</u>記載のインク。

【請求項<u>9</u>】 前記記録剤が以下の一般式<u>(II)</u>、又は、一般式<u>(III)</u>で示される染料を含有する請求項<u>7</u>記載のインク。

【外1】

(2)

$$3$$

$$X_1-N=N-Y_1-N=N$$

$$SO_3M$$

$$R_2$$

 R_1 、 R_2 は-H、 $-NH_2$ 、-NH—()N、 $-SO_2$ Mの何れか、 -OH、-NH2、-NH-(ON、の何れか、

R₅、R₇は-H、-OCH₃、-CH₄、-NH₂、-NHCOCH₃の何れか、 及びRsは一H、一SOsH、一SOsMの何れかを示す。Mはアルカリ金属、 アンモニウム、又はアミン類を表わす。

 R_9 、 R_{10} は、 -H、 -C1、 $-NH_2$ 、 $-CH_8$ 、 $-SO_3$ M、 -NHCOCHs、-NHCONH2の何れか

R₁₁、R₁₂は、-H又は-OCH₈、

Risは、-H、又は-SOs M、

R₁₄、R₁₅、R₁₆は-H、-OH、-SO₈ M、-NH₂ の何れか、

R₁₇, R₁₈, R₁₉tt, -H, -OH, -NH₂, -SO₃ H,

-SO₃ M、-OCH₃、-NHCONH₂ の何れ

かを示す。

Mはアルカリ金属、アンモニウム、又はアミン類を表わす。

【請求項10】 前記液媒体が水と有機溶剤を含有する 請求項1~9のいずれか1項に記載のインク。

【請求項1.1】 前記液媒体がメタノール、エタノー ル、プロパノール、ブタノールから選ばれる少なくとも 1種の有機溶剤を含有する請求項1~10のいずれか1 <u>項に</u>記載記載のインク。

<u>【請求項12】 該インクをインクジェット用インクと*</u>

R₁ R₂ NCONHCH₂ CH₂ OH

〔式中 R_1 、 R_2 は、水素、もしくは C_n $H_{2n}OH$ (n=2,3) を示し、R₁、R₂は、同時に水素ではない。] 【請求項14】 前記被記録材が被記録面に繊維が露呈 してなる被記録材である請求項13記載の画像形成方 法。

【請求項15】 前記インクが、前記一般式(I)で示 される化合物をインクに対して0.1~10重量%含有 していて、かつ、前記2-オキソ-オキサゾリジンを前記 一般式(I)で示される化合物に対して0.5~30重 量%含有している請求項13または14に記載の画像形※

R₁ R₂ NCONHCH₂ CH₂ OH

[式中 R_1 、 R_2 は、水素、もしくは C_n $H_{2n}OH$ (n=2,3) を示し、R₁、R₂は、同時に水素ではない。] 【請求項18】 前記記録方法が、前記インクに熱エネ ルギーを作用させてインク滴を吐出させる方法である請 求項<u>17</u>記載のインクジェット記録方法。

【請求項19】 前記インクが、2-オキソ-オキサゾリ ジンを含有している請求項1.7または1.8に記載のイン クジェット記録方法。

【請求項<u>20</u>】 前記2-オキソ-オキサゾリ<u>ジ</u>ンが前記 一般式(I)で示される化合物に対して0.5~30重 量%含有している請求項<u>17~19のいずれか1項に</u>記 40 載のインクジェット記録方法。

【請求項21】 前記インクが、前記一般式(I)で示 される化合物をインクに対して0.1~10重量%含有 していて、かつ、前記2-オキソーオキサゾリジンを前記 一般式(I)で示される化合物に対して0.5~30重 量%含有している請求項17~20のいずれか1項に記 載のインクジェット記録方法。

【請求項22】 前記一般式(I)で示される化合物が 1、3、 ℓ ス (β ヒドロキシエチル) 尿素である請求項 <u>17~21のいずれか1項に記載のインクジェット記録</u> 50 を作用させてインク滴を吐出させるヘッドを含む請求項

*して使用する請求項1~11のいずれか1項に記載のイ <u>ンク。</u>

【請求項13】 被記録材にインクを付着させて画像を 形成する画像形成方法において、前記インクが、記録 剤、これを溶解、又は、分散する液媒体、及び、下記一 般式 (I) で示される化合物を含有し、且つ、pHが7 以上10未満であることを特徴とする画像形成方法。

· · · (I)

<u> ※成方法。</u>

【請求項16】 前記一般式(I) で示される化合物が 1、3、ビス (β ヒドロキシエチル) 尿素である請求項 13~15のいずれか1項に記載の画像形成方法。

【請求項17】 インクをインク滴として吐出させて記 録を行うインクジェット記録方法において、前記インク が、記録剤、これを溶解、又は、分散する液媒体、及 び、下記一般式(I)で示される化合物を含有し、且 つ、pHが7以上10未満であることを特徴とするイン クジェット記録方法。

 $\cdot \cdot \cdot (I)$

方法。_

【請求項<u>23</u>】 インクを収容したインク収容部<u>と</u>前記 インクをインク滴として吐出させるためのヘッド部<u>と</u>を 備えた記録ユニットにおいて、前記インクが請求項1~ 12のいずれか1項に記載のインクであることを特徴と するインクジェット記録ユニット。

【請求項24】 前記ヘッド部がインクに熱エネルギー を作用させてインク滴を吐出させるヘッドを含む請求項 23記載の記録ユニット。

【請求項25】 インクを収容したインク収容部を備え たインクカートリッジにおいて、前記インクが請求項1 ~12のいずれか1項に記載のインクであることを特徴 とするインクカートリッジ。

【請求項<u>26</u>】 インクを収容したインク収容部<u>と前</u>記 インクをインク滴として吐出させるためのヘッド部<u>と</u>を 有する記録ユニットを備えたインクジェット記録装置に おいて、前記インクが請求項1~<u>12のいずれか1項</u>に 記載のインクであることを特徴とするインクジェット記 録装置。

【請求項27】 前記ヘッド部がインクに熱エネルギー

26 記載のインクジェット記録装置。

【請求項28】 インクを収容したインク収容部を備えたインクカートリッジ<u>と前</u>記インクをインク滴として吐出させるための記録ヘッド<u>と</u>を備えたインクジェット記録装置において、前記インクが請求項 $1\sim 120$ いずれか1項に記載のインクであることを特徴とするインクジェット記録装置。

【請求項<u>29</u>】 前記インクカートリッジに収容したインクを前記記録ヘッドに対して供給するインク供給部を有する請求項<u>28</u>記載のインクジェット記録装置。

【請求項<u>30</u>】 前記記録ヘッドがインクに熱エネルギーを作用させてインク滴を吐出させるヘッドを含む請求項28または29に記載のインクジェット記録装置。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0001

【補正方法】変更

【補正内容】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、インクジェット方式に 20 より記録を行うためのインク、これを用いた<u>画像形成方</u> 法、インクジェット記録方法、<u>記録ユニット、インクカ</u> ートリッジおよびインクジェット記録装置に関する。

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0012

【補正方法】変更

【補正内容】

[0012]

【発明が解決しようとしている課題】従って、本発明の 30目的は、従来のインクジェット記録で用いられている尿素、又はチオ尿素、及びそれらの誘導体添加インクと同様の良好な保湿性、吐出安定性、染料に対する高い溶解性、及びp H維持能力を保持したまま、且つ染料や顔料*

R₁ R₂ NCONHCH₂ CH₂ OH

〔式中 R_1 、 R_2 は、水素、もしくは C_n H_{2n} OH (n= 2,3) を示し、 R_1 、 R_2 は、同時に水素ではない。〕

【手続補正8】 【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0016

【補正方法】変更

【補正内容】

【0016】又、本発明は、被記録材にインクを付着させて画像を形成する画像形成方法において、前記インクが、記録剤、これを溶解、又は、分散する液媒体、及び、上記一般式(I)で示される化合物を含有し、且つ、pHが7以上10未満であることを特徴とする画像形成方法である。

【手続補正9】

【補正対象書類名】明細書

......

*の凝集による沈殿物の発生のない長期保存安定性に優れたインク、このインクを用いた<u>画像形成方法、</u>インクジェット記録方法、<u>記録ユニット、インクカートリッジおよびインクジェット記録装置</u>を提供することである。

【手続補正5】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0013

【補正方法】変更

【補正内容】

10 【0013】本発明の別な目的は、プロンズ現象やフェザリング等が生じず、又、黒色インクを用いた場合に理想的な黒い色調となり、画像濃度が高く鮮明な優れた画像が得られるインク、このインクを用いた画像形成方法、インクジェット記録方法、記録ユニット、インクカートリッジおよびインクジェット記録装置を提供することである。

【手続補正6】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0014

【補正方法】変更

【補正内容】

[0014]

【問題を解決するための手段】上記目的は以下の本発明によって達成される。即ち、本発明は、記録剤、及び、これを溶解、又は、分散する液媒体を含むインクにおいて、下記一般式<u>(I)</u>で示される化合物を含有し、かつ、pHが7以上10未満であることを特徴とするインクである。

【手続補正7】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 0 1 5

【補正方法】変更

【補正内容】

[0015]

<u>・・・(I)</u> 【補正対象項目名】0017

【補正方法】変更

【補正内容】

【0017】更に、本発明は、インクをインク滴として 吐出させて記録を行うインクジェット記録方法において、前記インクが、記録剤、これを溶解、又は、分散する液媒体、及び、上記一般式(I)で示される化合物を含有し、且つ、pHが7以上10未満であることを特徴とするインクジェット記録方法、記録ユニット、インクカートリッジおよびインクジェット記録装置である。

【手続補正10】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0018

【補正方法】変更

0 【補正内容】

(5)

9

[0018]

【作用】本発明者はインクジェット記録用インクにおい て、前述のごとき種々の要求性能を同時に満足させるイ ンクの開発を行った結果、上記一般式(1)で示される 尿素誘導体を含有し、且つpHを7以上10未満に制御 することにより、プロンズ現象やフェザリング等が生じ ず、更に、良好な保湿性や吐出安定性が得られるという 格段優れた効果が得られることを知見し、本発明とし た。

【手続補正11】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0020

【補正方法】変更

【補正内容】

【0020】更に、本発明者は上記一般式(I)で示さ れる尿素誘導体に加えて、2-オキソ-オキサゾリジンを 併有させることにより、尿素誘導体の溶解性が向上し、*

R₁ R₂ NCONHCH₂ CH₂ OH

 $(式中R_1 、 R_2 は、水素、もしくはC_n H_{2n}OH (n=$ 2,3) を示し、R₁、R₂は、同時に水素ではない。] 具体的には

 $R_1 = H$, $R_2 = CH_2 CH_2 OH$

 $R_1 = CH_2 CH_2 OH$, $R_2 = CH_2 CH_2 OH$

 $R_1 = H$, $R_2 = CH_2 CH_2 CH_2 OH$

 $R_1 = CH_2 CH_2 CH_2 OH$, $R_2 = CH_2 CH_2 C$ H₂ OH

等が挙げられる。このなかでも特に、1、3、ビス(β ヒドロキシエチル)尿素が好ましい。

【手続補正14】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0023

【補正方法】変更

【補正内容】

【0023】上記のような本発明の一般式(I)で示さ れる尿素誘導体は、尿素に類似した構造であり、かつ一 分子内に、水との親和性の強いヒドロキシ基(-OH) を2又は3個保有しているため、その保湿性は、保湿性 に優れる尿素よりも更に大きく、又、加水分解によりア ルカノールアミンを発生するが、その分解性は尿素に比 の溶剤との相溶性が良好であり、かつ直接染料に対して は溶解助剤としての働きもあり、更に、沸点が高く蒸発 しずらいことから、染料や顔料の凝集や、乾燥による不 吐出はきわめて起こりにくくなり、保湿性等に優れ<u>て</u>い るものと思われる。

【手続補正15】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0026

【補正方法】変更

【補正内容】

10

*長期保存性や吐出性が更に向上することを知見し、本発 明とした。特にこの効果は、R₁、R₂の何れかがHの 時に顕著であった。

【手続補正12】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0021

【補正方法】変更

【補正内容】

【0021】(好ましい実施態様)本発明を主に特徴づ 10 ける尿素誘導体は、下記一般式<u>(I)</u>で示される。

【手続補正13】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0022

【補正方法】変更

【補正内容】

[0022]

· · · (I)

【0026】次に本発明の一般式(I)で示される尿素 誘導体の合成法を説明する。本発明の尿素誘導体は、そ の構造から尿素にエチレンオキサイドを付加して合成す るように考えられるが、実際のところこのような方法で は合成できない。というのもエチレンオキサイドは一般 に気体であり、一方尿素は固体であるため、尿素を溶融 又は溶液にして行わなければならない。ところが、尿素 は熱分解するため溶融は適さない。又尿素はプロトンを 供与する水、グリセリン、エチレングリコールなどの尿 素を溶解させる極性溶媒中では、付加反応を行うために 加熱すると、エチレンオキサイドとの付加反応の前に極 30 性溶媒と反応してしまう。又N-メチルピロリドン、ジ メチルホルムアミドなどの非プロトン<u>供与</u>性極性溶媒 は、尿素を溶解しない。よって尿素へのエチレンオキサ イドの付加反応による合成法は一般的ではない。本発明 では、特公昭49-33933に従い、2-オキソーオキ サゾリジンとモノエタノールアミン(モノプロパノール アミン、ジエタノールアミン、ジプロパノールアミン・ 等)を混合し、120~130度の油浴中で20分程度 加熱させ、冷却固化後アセトンで結晶化させて、1、3 -ビス-(β ヒドロキシエチル) 尿素、($1-\gamma$ ヒドロキ ベ小さい。発生したアルカノールアミンは、水、その他 40 シプロピル $-3-(\beta$ ヒドロキシエチル)尿素、1, 1- \forall ス (β ヒドロキシエチル) -3- (β ヒドロキシエチ ル) 尿素、1, 1-ビス-(γヒドロキシプロピル)-3-(βヒドロキシエチル) 尿素、等) を得ている。

【手続補正16】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0028

【補正方法】変更

【補正内容】

【0028】本発明における色材は、特に制限はない

50 が、染料としては、筆記具やインクジェット記録装置に

用いられているフタロシアニン系、キサンテン系、トリフェニルメタン系、アントラキノン系、モノアゾ系、ジスアゾ系、トリスアゾ系、テトラアゾ系の染料が好ましい。特にブラックのアゾ染料としては、以下に示す一般式(II)の構造をもつ染料が好ましい。

* 【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0029 【補正方法】変更 【補正内容】 【0029】 【外4】

【手続補正17】

$$X_1-N=N-Y_1-N=N$$
SO₃M
R₂

.. (11)

$$Y_1$$
は Q Q は、 Q $を示し、$

$$R_1$$
、 R_2 は $-H$ 、 $-NH_2$ 、 $-NH$ — N 、 $-SO_3$ Mの何れか、

 R_3 , R_4 , R_5 tt-H, $-SO_8H$, $-SO_8M$, -COOH, -COOM,

$$-OH$$
、 $-NH_2$ 、 $-NH$ — $(\bigcirc N$ 、の何れか、

R₆、R₇は-H、-OCH₃、-CH₄、-NH₂、-NHCOCH₃の何れか、及びR₈は-H、-SO₃H、-SO₃Mの何れかを示す。Mはアルカリ金属、アンモニウム、又はアミン類を表わす。

【手続補正18】

【補正内容】

【補正対象書類名】明細書

[0030]

【補正対象項目名】0030

【外5】

【補正方法】変更

$$W_2 - N = N - X_2 - N = N - Y_2 - N = N - Z_2$$

··· (I I I)

個し、
$$W_2$$
は R_{10} R_{10}

【手続補正19】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0043

【補正方法】変更

【補正内容】

【0043】更に、本発明のインクは上記含有物に加えて、2-オキソ-オキサゾリ<u>ジ</u>ンを併有させることが好ましい。

【手続補正20】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0044

【補正方法】変更

【補正内容】

【0044】本発明における2-オキソーオキサゾリジンの含有量は本発明の一般式<u>(I)</u>で示される尿素誘導体に対して重量比で0.5~30%含有させることが好ましい。

【手続補正21】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0045

【補正方法】変更

【補正内容】

【0045】0.5%未満だと2-オキソ-オキサゾリ<u>ジ</u>ンの効果は表われず、30%を超えると吐出性等がかえって悪化してしまう。

【手続補正22】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0073

【補正方法】変更

【補正内容】

【0073】(実施例3)

染料No. 1 3部

ジエチレングリコール10部

IPA (イソプロピルアルコール) 3部

1、3-ビス-(β ヒドロキシエチル) 尿素 1部

2-オキソ-オキサゾリジン 0.005部

イオン交換水 82.995部

50 クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH

を調整した。

【手続補正23】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0074

【補正方法】変更

【補正内容】

【0074】(実施例4)

染料No. 6 3部

2-ピロリドン 10部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(β ヒドロキシエチル) 尿素 10部

2-オキソ-オキサゾリジン 3部

イオン交換水71部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH

を調整した。

【手続補正24】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0075

【補正方法】変更

【補正内容】

【0075】(実施例5)

染料No. 7 3部

トリエチレングリコール 10部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル) 尿素 3部

2-オキソ-オキサゾリジン 0.3部

イオン交換水80.7部

クエン酸/クエン酸ナトリウム(=1:9)溶液でpH

を調整した。

【手続補正25】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0076

【補正方法】変更

【補正内容】

【0076】 (実施例6)

染料No. 5 3部

ポリエチレングリコール300 5部

N-メチルピロリドン5部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(β ヒドロキシエチル) 尿素 4部

2-オキソ-オキサゾリジン 0.4部

イオン交換水79.6部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH

を調整した。

【手続補正26】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0077

【補正方法】変更

【補正内容】

【0077】(実施例7)

16

染料No. 1 3部

グリセリン5部

ジメチルスルオキシド5部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(β ヒドロキシエチル) 尿素 3部

2-オキソ-オキサゾリジン 0.3部

10%サーフィノール(ノニオン系界面活性剤) 1部

イオン交換水79.7部

クエン酸/クエン酸ナトリウム(=1:9)溶液でpH

10 を調整した。

【手続補正27】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0078

【補正方法】変更

【補正内容】

【0078】 (実施例8)

染料No. 18 3部

エチレングリコール5部

ジメチルホルムアミド5部

20 イソプロピルアルコール 3部

 $1-EJ-\gamma$ ヒドロキシプロピル、3-EJ(βヒドロキ

シエチル) 尿素 5部

2-オキソ-オキサゾリジン 1.5部

イオン交換水77.5部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH

を調整した。

【手続補正28】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0079

(補正方法)変更

【補正内容】

【0079】(実施例9)

染料No. 1 3部

ジエチレングリコール10部

イソプロピルアルコール 3部

1-モノβヒドロキシエチル-3、3-ビス-βヒドロキシ

エチル尿素 5部

2-オキソ-オキサゾリジン 0.5部

イオン交換水78.5部

40 クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH

を調整した。

【手続補正29】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0080

【補正方法】変更

【補正内容】

【0080】(実施例10)

染料No. 6 3部

2-ピロリドン 10部

50 イソプロピルアルコール 3部

1-モノ β ヒドロキシエチル-3、3-ビス $-\gamma$ ヒドロキシプロピル尿素 5部

2-オキソ-オキサゾリジン 0.5部

イオン交換水78.5部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH を調整した。

【手続補正30】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0102

【補正方法】変更

【補正内容】

【0102】 (インクの作成)

上記分散液30部

ジエチレングリコール10部

イソプロピルアルコール 3部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル) 尿素 1部

2-オキソ-オキサゾリジン 0.005部

イオン交換水 55.995部

【手続補正31】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0106

【補正方法】変更

【補正内容】

【0106】 (インクの作成)

上記分散液30部

トリエチレングリコール 10部

エチルアルコール5部

1、3-ビス-(β ヒドロキシエチル) 尿素 10部

2-オキソ-オキサゾリジン 3部

イオン交換水42部

クエン酸/クエン酸ナトリウム(=1:9)溶液でpH 調整した。

【手続補正32】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 1 1 0

【補正方法】変更

【補正内容】

【0110】 (インクの作成)

上記分散液30部

グリセリン5部

エチレングリコール5部

イソプロピルアルコール 5部

1、モノ- γ ヒドロキシプロピル、3-モノ-(β ヒドロ

キシエチル) 尿素 5部

2-オキソ-オキサゾリ<u>ジ</u>ン 0.3部

イオン交換水 <u>49.7</u>部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液で調整 を行った

を行った。 【手続補正33】

【補正対象書類名】明細書

18

【補正対象項目名】0111

【補正方法】変更

【補正内容】

【0111】(実施例14)

実施例11と同様の分散液 30部

ジエチレングリコール10部

イソプロピルアルコール 5部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル) 尿素 4部

2-オキソ-オキサゾリジン 0.4部

10 イオン交換水50.6部

クエン酸/クエン酸ナトリウム(=1:9)溶液でpH調整した。

【手続補正34】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0112

【補正方法】変更

【補正内容】

【0112】(実施例15)

実施例12と同様の分散液 30部

20 ジエチレングリコール5部

スルホラン5部

エチルアルコール5部

1、3-ビス-(βヒドロキシエチル) 尿素 3部

2-オキソ-オキサゾリジン 0.3部

イオン交換水50. 7部

10%サーフィノール溶液 1部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液で調整を行った。

【手続補正35】

0 【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0113

【補正方法】変更

【補正内容】

【0113】 (実施例16)

実施例13と同様の分散液 30部

ポリエチレングリコール300 5部

ジメチルホルムアミド5部

イソプロピルアルコール 5部

 $1-EJ-\gamma$ ヒドロキシプロピル、 $3-EJ-(\beta$ ヒドロキ

40 シエチル) 尿素 5部

2-オキソ-オキサゾリジン 1.5部

イオン交換水48.5部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH 調整した。

【手続補正36】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0114

【補正方法】変更

【補正内容】

50 【0114】 (実施例17)

(10)

19

実施例 1 1 の分散液 3 0 部 トリエチレングリコール 1 0 部 イソプロピルアルコール 5 部 1-モノ-βヒドロキシエチル-3、3-ビス-(βヒドロ キシエチル) 尿素 5 部 2-オキソ-オキサゾリジン 1 部 イオン交換水 4 9 部 クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液でpH 調整した。

【手続補正37】

【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】 0 1 1 5 20

【補正方法】変更 【補正内容】 【0115】(実施例18) 実施例12の分散液 30部 ジエチレングリコール5部 2-ピロリドン 5部 エチルアルコール5部 1-モノ-βヒドロキシエチル-3、3-ピス-γヒドロキシプロピル尿素 5部 2-オキソ-オキサゾリジン 1部 イオン交換水49部

クエン酸/クエン酸ナトリウム (=1:9) 溶液で調整

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.